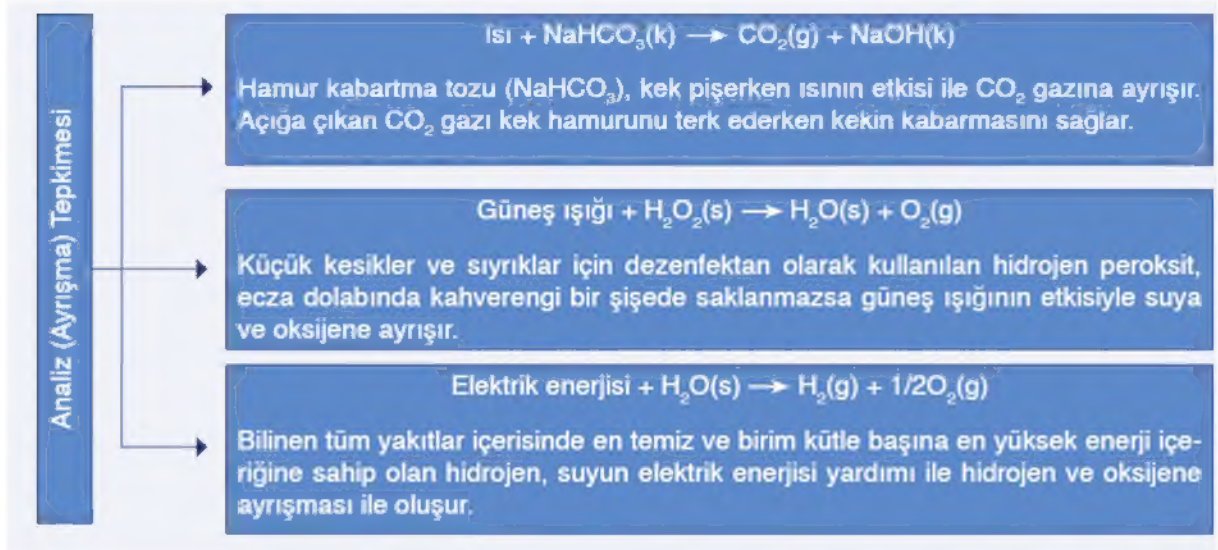


- 1. ÜNİTE** : KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR > 1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler > 1.3.1. Kimyasal Tepkimeleri Açıklama
- Kavram : Analiz (Ayrıştırma) Tepkimesi
- Genel Beceriler : Bilgi Okuryazarlığı Becerisi
- Alan Becerileri : Çıkarım Yapma Becerisi

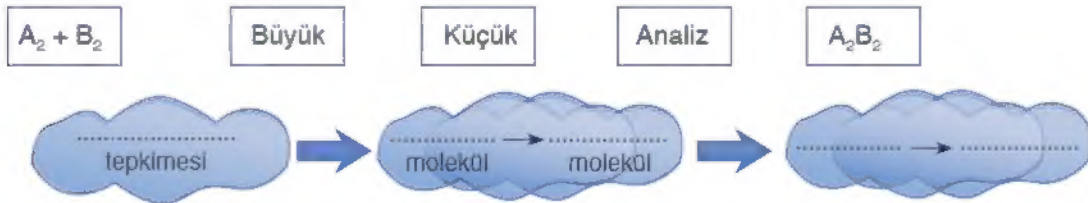
Çalışmanın Adı	AYRAN İÇTİK, AYRI DÜŞTÜK	15 dk.
Çalışmanın Amacı	Analiz (ayrıştırma) tepkimesini tanıyabilme.	

Yönerge: Aşağıda verilen bilgi haritasından yararlanarak soruları cevaplayınız.



1. Analiz tepkimesini tanımlayarak bu tepkimelerin nasıl gerçekleştiğini açıklayınız.

2. Aşağıdaki kutucuklarda verilenleri kullanarak kavram haritasını doldurunuz.



3. Tabloda verilen örneklerden analiz tepkimesi olanları işaretleyiniz. Bu örneklerin tepkime denklemlerini yazınız.

Tepkime	Analiz Tepkimesi	Tepkime Denklemi
Gazoz şişesi açıldığında gazozun içeriğindeki H_2CO_3 bileşiğinin H_2O ve CO_2 bileşiklerine dönüşmesi		
Havadaki N_2 ve O_2 gazlarının yıldırımın etkisi ile azot oksitlere (NO_x) dönüşmesi		
Nemli ortamdaki demir (Fe) elementinin zamanla paslanması yani Fe_2O_3 bileşiğine dönüşmesi		
Beyaz renkli AgCl kristallerinin güneş ışığında bırakıldığında metalik gümüşe (Ag) ve klor gazına (Cl_2) dönüşmesi		
Otomobil hava yastıklarında bulunan NaN_3 bileşiğinin Na katısına ve N_2 gazına dönüşerek insan hayatını kurtarması		

